

R ¹	R ²	R ³	Соотношение 2:3:4
CO ₂ Et	H	H	100:0:0
CO ₂ Et	H	CH ₃	100:0:0
CO ₂ Et	H	SCH ₃	100:0:0
CF ₃	H	SCH ₃	100:0:0
CO ₂ Et	CH ₃	SCH ₃	100:0:0
CO ₂ Et	H	CF ₃	55:0:45
CO ₂ Et	H	Ph	35:65:0
CO ₂ Et	CO ₂ Et	H	0:75: 25

Стоит отметить, что симметричный диэтилхелидонат ($R^1=R^3=CO_2Et$, $R^2=H$) оказался слишком активен, и давал сложную смесь продуктов. Также индивидуальный продукт не удалось получить из пиранов, имеющих подвижный атом водорода ($CONH_2$, CO_2H , CH_2OH) и циано-группу.

1. Rudas M., Fejes I., Nyerges M. et al. // J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1. 1999. P. 1167.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФ (грант № 14-13-00388).

СИНТЕЗ И ОСОБЕННОСТИ СТРОЕНИЯ БИС(1-ОКСО-4-АРИЛ-1-ЭТОКСИ-2,4-БУТАНДИОНАТО)МЕТАЛЛОВ (II)

Саликова Е.В., Ибрагимова Р.Ш., Кунавина Е.А., Козьминых В.О.

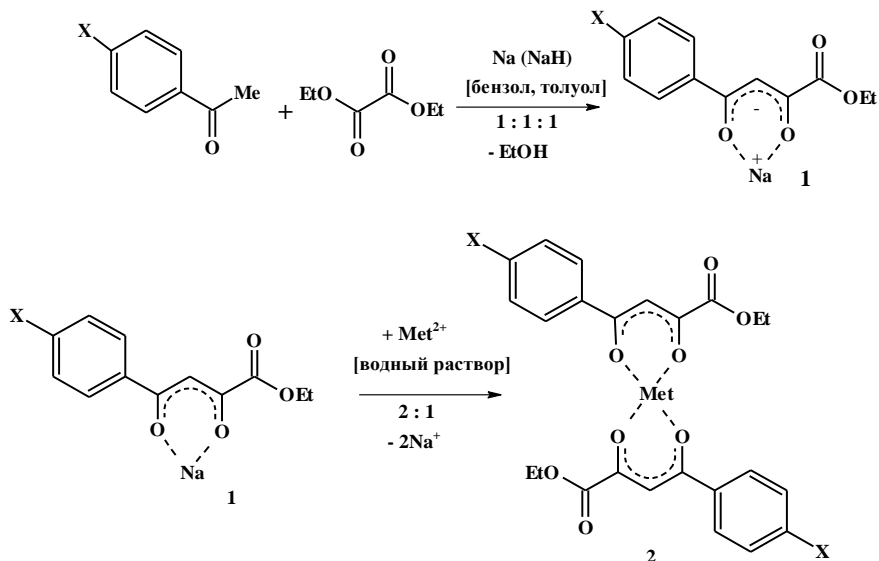
Оренбургский государственный университет

460018, г. Оренбург, пр. Победы, д. 13

Металлокомплексы с органическими лигандами находят широкое применение в различных областях науки и техники. Популярность и значимость таких систем связана с их многофункциональностью.

Конденсацией Клайзена *para*-замещенных арилметилкетонов с диэтилоксалатом в присутствии натрия или гидрида натрия по предложенной нами ранее методике [1] синтезированы 1,4-диоксо-4-(4-нитрофенил)-1-этоксид-2-олят натрия (1а) и 1,4-диоксо-4-(4-бромфенил)-1-этоксид-2-олят натрия (1б) как исходные соединения для получения металлохелатных комплексов – оксо-β-дикетонатов – на основе активированных карбонильными акцепторами 1,3-дикарбонильных систем. Взаимодействием различных металлокомплексобразователей (в частности солей цинка, кобальта, меди, маг-

ния и кадмия) с карбонилсодержащими лигандами в водной среде выделены *бис*(1-оксо-4-арил-1-этокси-2,4-бутандионато) металлы (II) (2).



X = NO₂ (1a), Br (1б)
Met = Zn, Co, Cu, Mg, Cd

Особенности строения полученных бидентатных моноядерных металлохелатов установлены с помощью ИК и ЯМР ¹H спектроскопии.

1. Кунавина Е.А., Козьминых В.О. Синтез, строение три- и тетра-карбонильных соединений, реакции с нуклеофильными реагентами и комплексообразование с солями металлов // Естественные и математические науки в современном мире. 2014. № 24. С. 167–178.